

無題

1/7/2

DIALOG(R)File 350:Derwent WPIX  
(c) 2006 Thomson Derwent. All rts. reserv.

013509927

WPI Acc No: 2000-681873/200067

Polyacetal resin composition useful as molding material for e.g.  
preparation of automotive parts, comprises polyacetal resin and  
carboxylic acid

Patent Assignee: POLYPLASTICS KK (POPL )

Number of Countries: 001 Number of Patents: 001

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
JP 2000239484	A	20000905	JP 99362548	A	19991221	200067 B

Priority Applications (No Type Date): JP 98365391 A 19981222

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan Pg	Main IPC	Filing Notes
JP 2000239484	A	16	C08L-059/00	

Abstract (Basic): JP 2000239484 A

NOVELTY - A polyacetal resin composition (I) comprising:

(A) polyacetal resin; and

(B) carboxyl group(s)-containing organic compound(s) having pKa 3.6 or more.

DETAILED DESCRIPTION - An INDEPENDENT CLAIM is also included for a molded articles prepared from the above composition.

USE - The composition is useful as molding material for preparation of parts of automobiles, electrical and electronic instruments etc, building material, piping parts, various containers etc.

ADVANTAGE - The composition has improved thermal stability, generation of formaldehyde from the composition and mold deposite in molding can be reduced markedly.

pp: 16 DwgNo 0/0

Derwent Class: A25; A85; A95; E19

International Patent Class (Main): C08L-059/00

International Patent Class (Additional): C08K-003/00; C08K-005/09;  
C08K-005/21; C08K-005/29; C08L-059/00; C08L-033-06

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2000-239484

(P 2 0 0 0 - 2 3 9 4 8 4 A)

(43) 公開日 平成12年9月5日(2000.9.5)

(51) Int. Cl.

C08L 59/00  
C08K 3/00  
5/09  
5/21  
5/29

識別記号

F I  
C08L 59/00  
C08K 3/00  
5/09  
5/21  
5/29

チーマード (参考)

審査請求 未請求 請求項の数10 O L (全16頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願平11-362548

(22) 出願日 平成11年12月21日(1999.12.21)

(31) 優先権主張番号 特願平10-365391

(32) 優先日 平成10年12月22日(1998.12.22)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(71) 出願人 390006323

ポリプラスチックス株式会社

大阪府大阪市中央区安土町2丁目3番13号

(72) 発明者 原科 初彦

静岡県富士市宮島973番地 ポリプラスチックス株式会社内

(72) 発明者 栗田 早人

静岡県富士市宮島973番地 ポリプラスチックス株式会社内

(74) 代理人 100090686

弁理士 錦田 実生

(54) 【発明の名称】ポリアセタール樹脂組成物及び成形品

(57) 【要約】

【課題】 ポリアセタール樹脂の熱安定性を改善し、ホルムアルデヒドの発生を抑制する。

【解決手段】 ポリアセタール樹脂にpKaが3.6以上のカルボキシル基含有化合物を添加する。前記カルボキシル基含有化合物には、 $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸を単量体単位とする重合体( $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸とオレフィンとの共重合体など)も含まれ、重合体の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、有効量以上であって1重量部未満である。さらに酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、安定剤、窒素含有化合物などを添加してもよい。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリアセタール樹脂と、pKaが3、6以上のカルボキシル基含有化合物とを含むポリアセタール樹脂組成物。

【請求項2】 カルボキシル基含有化合物が、脂肪族カルボン酸、脂環族カルボン酸、及び芳香族カルボン酸から選択された少なくとも一種の有機カルボン酸である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項3】 ポリアセタール樹脂と、少なくとも $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸を単量体単位とする重合体とを含む樹脂組成物であって、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、有効量以上であって1重量部未満の前記重合体を含むポリアセタール樹脂組成物。

【請求項4】 重合体が、 $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸とオレフィンとの共重合体である請求項3記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項5】 重合体が、エチレン-(メタ)アクリル酸共重合体である請求項3記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項6】 重合体における $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸単位の含有量が1~30重量%である請求項3記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項7】 重合体における $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸単位の含有量が2~25重量%である請求項3記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項8】 さらに、酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物及び安定剤から選択された少なくとも一種を含む請求項1又は3記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項9】 さらに、尿素、モノN-置換尿素、尿素結合体、メラミン又はその誘導体、グアナミン又はその誘導体、及びクレアチニン又はその誘導体から選択された少なくとも一種の窒素含有化合物を含む請求項1、3又は8記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項10】 請求項1又は3記載のポリアセタール樹脂組成物で構成されたポリアセタール樹脂成形品。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、ホルムアルデヒド発生量が著しく抑制され、成形加工性に優れたポリアセタール樹脂組成物及び成形品に関する。

## 【0002】

【従来の技術】 ポリアセタール樹脂は、機械的性質、耐疲労性、耐摩擦・摩耗性、耐薬品性及び成形性に優れているため、自動車部品、電気・電子機器部品、その他の精密機械部品、建材・配管部材、生活・化粧用部品、医用部品などの分野において広く利用されている。しかしながら、用途の拡大、多様化に伴い、その品質に対する要求はより高度化する傾向を示している。ポリアセタール樹脂に要求される特性として、押出又は成形工程など

の加工工程における機械的強度が低下しないこと、金型への付着物(モールドデポジット)が発生しないこと、長期加熱条件下(ヒートエージング)における機械的物性が低下しないこと、成形品のシルバーストリークやボイドなどの成形不良が生じないことなどが挙げられる。これらの現象の要因の1つに加熱時のポリマーの分解が挙げられる。特に、ポリアセタール樹脂は、その化学構造から本質的に、加熱酸化劣化気下、酸性やアルカリ性条件下では容易に分解されやすい。そのため、ポリアセタール樹脂の本質的な課題として、熱安定性が高く、成型加工過程又は成形品からのホルムアルデヒドの発生を抑制することが挙げられる。ホルムアルデヒドは化学的に活性であり、酸化によりギ酸となり耐熱性に悪影響を及ぼしたり、電気・電子機器の部品などに用いると、金属製接点部品が腐蝕したり有機化合物の付着により変色し、接点不良を生じる。さらにホルムアルデヒド自体が、部品組立工程での作業環境や最終製品の使用周辺の生活環境を汚染する。

【0003】 化学的に活性な末端を安定化するため、ホモポリマーについては、重合体の末端をアセチル化などによりエステル化する方法、コポリマーについては、重合時にトリオキサンと環状エーテル、環状ホルマールなどの隣接炭素結合を有するモノマーとを共重合した後、不安定な末端部分を分解除去して不活性な安定末端とする方法などが知られている。しかしながら、加熱時にはポリマーの主鎖部分での解離分解も起こり、その防止には、上記処理のみでは対処できず、実用的には酸化防止剤及びその他の安定剤の添加が必須とされている。

【0004】 しかし、これら安定剤を配合しても、ポリアセタール樹脂の分解を完全に抑制することは困難であり、実際には組成物を調製するための押出や成形工程での溶融加工の際、押出機や成形機のシリンダー内で熱や酸素の作用を受け、主鎖の分解や充分に安定化されていない末端からホルムアルデヒドが発生し、押出成形加工時に作業環境を悪化させる。また、長時間にわたり成形を行なうと、金型に微粉状物、タール状物が付着し(モールドデポジット)、作業効率を低下させるとともに、成形品の表面状態を低下させる最大要因の1つとなっている。さらに、ポリマー分解により機械的強度の低下、樹脂の変色が生じる。このような点から、ポリアセタール樹脂については、より効果的な安定化处方を求めて多大な努力が続けられている。

【0005】 ポリアセタール樹脂に添加される酸化防止剤としては、立体障害を有するフェノール化合物(ヒンダードフェノール)、立体障害を有するアミン化合物(ヒンダードアミン)が知られており、その他の安定剤として、メラミン誘導体、ポリアミド、ポリアクリラミドなどの特定の窒素含有化合物、アミジン化合物、アルカリ金属水酸化物やアルカリ土類金属水酸化物、有機又は無機酸塩などが使用されている。また、通常、酸化

防止剤は他の安定化剤と組み合わせて用いられる。しかし、このような添加剤を用いても、ポリアセタール樹脂に対して高い安定性を付与することは困難である。

【0006】特開昭52-59646号公報には、ポリアセタールコポリマーに酸化防止剤、アルキレンウレタン類、及び尿素を添加することにより、熱及び酸化雰囲気に対する安定性を改善させ、着色を生じないポリアセタール樹脂組成物が開示されている。しかし、酸化防止剤及び尿素の添加だけでは、未だホルムアルデヒドの発生を顕著に抑制することが困難である。

【0007】特開昭61-145245号公報には、ポリアセタールの熱安定性を改良するため、アセタールポリマーに、 $\alpha$ -オレフィンと $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸との低分子量コポリマーのイオン性塩を少量配合した成形用組成物が開示されている。また、組成物中の前記コポリマーの含有量は、0.1~2.5重量%程度であることが記載されている。

【0008】特開昭63-260949号公報には、ポリアセタール樹脂に、ヒンダードフェノール、ヒドロキシカルボン酸の金属塩、滑剤、窒素含有熱安定剤、核形成剤、帶溝防止剤などを添加したポリアセタール成形用組成物が開示されている。この文献では、前記添加剤により、加熱老化中の黄変に対する耐性、機械的性質、加工適性、紫外線に対する安定性、及び静電気の蓄積に対する抵抗を向上させている。

【0009】特開昭59-204652号公報には、ポリアセタールの剛性、曲げ強度、耐衝撃性、耐熱性、成形性が改善され、層状に剥離しにくい、ポリアセタール系樹脂100重量部に対して変性 $\alpha$ -オレフィン系重合体を1~200重量部の割合で含むポリアセタール系樹脂組成物が開示されており、この変性 $\alpha$ -オレフィン系重合体が $\alpha$ -オレフィン成分単位を主成分として含有する基剤（ $\alpha$ -オレフィン系重合体）100重量部に対して不飽和カルボン酸またはその誘導体成分単位を0.01~10重量部含むグラフト共重合体であることが記載されている。

【0010】しかし、これらの文献では、熱安定性、機械的性質、成形加工性などは改善できるものの、ホルムアルデヒド発生を大幅に抑制することが困難である。

【0011】  
【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的は、ポリアセタール樹脂の熱安定性、特に成形加工時の溶融安定性を改善できる樹脂組成物、及び樹脂組成物を成形して得られた成形品を提供することにある。

【0012】本発明の他の目的は、少量の添加でホルムアルデヒドの生成を著しく抑制でき、作業環境を改善できるポリアセタール樹脂組成物及び成形品を提供することにある。

【0013】本発明のさらに他の目的は、過酷な条件下であってもホルムアルデヒドの生成を抑制して、金型へ

の分解物などの付着、成形品からの分解物の浸出や成形品の熱劣化を抑制できるとともに成形品の品質を向上し、成形性を改善できるポリアセタール樹脂組成物、及び樹脂組成物を成形して得られた成形品を提供することにある。

#### 【0014】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の目的を達成するため、ポリアセタール樹脂の安定剤に関して探索検討を行なった結果、特定の化合物がポリアセタール樹脂の安定剤、特に加工時の安定剤として顕著な効果を有することを見いだし、本発明を完成するに至った。

【0015】すなわち、本発明のポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、pKaが3.6以上のカルボキシル基含有化合物とで構成されている。また、本発明のポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、有効量以上であって1重量部未満の $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸を単量体単位とする重合体を含む。前記重合体は、 $\alpha$ 、 $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸とオレフィンとの共重合体などであってもよい。前記樹脂組成物は、さらに酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、安定剤、窒素含有化合物などを含んでもよい。

【0016】本発明には、前記ポリアセタール樹脂組成物で構成されたポリアセタール樹脂成形品も含まれる。

【0017】なお、本明細書において、pKaとは、25°Cの水溶液中における酸解離定数の逆数の対数値であり、多段解離の場合、第1段の解離定数（すなわちpKa<sub>1</sub>）として使用する。

#### 【0018】

【発明の実施の形態】ポリアセタール樹脂とは、オキシメチレン基（-CH<sub>2</sub>O-）を主たる構成単位とする高分子化合物であり、ポリアセタールホモポリマー（例えば、米国デュポン社製、商品名「デルリン」、旭化成（株）製、商品名「テナック4010」など）、オキシメチレン基以外に他のコモノマー単位を含有するポリアセタールコポリマー（例えば、ポリプラスチックス（株）製、商品名「ジュラコン」など）が含まれる。コポリマーにおいて、コモノマー単位には、炭素数2~6程度（好ましくは炭素数2~4程度）のオキシアルキレン単位（例えば、オキシエチレン基（-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O-）、オキシブロピレン基、オキシテトラメチレン基など）が含まれる。コモノマー単位の含有量は、少量、例えば、ポリアセタール樹脂全体に対して、0.01~20モル%、好ましくは0.03~10モル%（例えば、0.05~5モル%）、さらに好ましくは0.1~5モル%程度の範囲から選択できる。

【0019】ポリアセタールコポリマーは、二成分で構成されたコポリマー、三成分で構成されたターポリマーなどであってもよい。ポリアセタールコポリマーは、ラ

ンダムコポリマーの他、ブロックコポリマー、グラフトコポリマーなどであってもよい。また、ポリアセタール樹脂は、線状のみならず分岐構造であってもよく、架橋構造を有していてもよい。さらに、ポリアセタール樹脂の末端は、例えば、酢酸、プロピオン酸などのカルボン酸又はそれらの無水物とのエステル化などにより安定化してもよい。ポリアセタールの重合度、分岐度や架橋度も特に制限はなく、溶融成形可能であればよい。

【0020】前記ポリアセタール樹脂は、例えば、ホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒドなどのアルデヒド類、トリオキサン、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、1, 3-ジオキソラン、ジエチレングリコールホルマール、1, 4-ブタンジオールホルマールなどの環状エーテルや環状ホルマールを重合することにより製造できる。

【0021】本発明の特色は、第1の態様において、 $pK_a$ が3. 6以上のカルボキシル基含有化合物を添加することにより、ポリアセタール樹脂の加工安定性を著しく向上させ、ホルムアルデヒドの発生を著しく抑制する点にある。

【0022】前記カルボキシル基含有化合物としては、 $pK_a$ が3. 6以上である限り特に限定されず、遊離のカルボキシル基を有する種々の化合物、例えば、脂肪族カルボン酸、脂環族カルボン酸、芳香族カルボン酸などが使用できる。好ましいカルボキシル基含有化合物の $pK_a$ は3. 8以上、特に3. 9以上である。

【0023】脂肪族カルボン酸としては、炭素数3以上の飽和又は不饱和脂肪族モノ又はジカルボン酸、例えば、飽和モノカルボン酸〔吉草酸、カプロン酸、カブリル酸、カブリン酸、ラウリン酸、ミリスチン酸、バルミチン酸、ステアリン酸、アラキシン酸、ベヘン酸、リグノセリン酸、セロチニン酸、モンタン酸、メリシン酸、ラクセロン酸、ゲーダ酸などのC<sub>1-18</sub>飽和モノカルボン酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>飽和モノカルボン酸など）〕、不饱和モノカルボン酸〔アクリル酸などのプロパン酸、ビニル酔酸、メタクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸などのブテン酸、プロピリデン酔酸（エタクリル酸）、エチリデンプロピオン酸、アリル酔酸などのベンテン酸、ヒドロソルビン酸、イソヒドロソルビン酸などのヘキセン酸、オクテン酸、ペラルゴン酸、デセン酸、リンデル酸、バルミトオレイン酸、オレイン酸、エライジン酸、リノール酸、リノレン酸、タリリン酸、アラキドン酸、エルカ酸、セトレイン酸などのC<sub>1-18</sub>カルボン酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>カルボン酸など）〕、飽和ジカルボン酸〔コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ビメリン酸、スペリン酸、アゼライン酸、セバシン酸、ウンデカン二酸、ドデカン二酸、テトラデカン二酸、タブニア酸、オクタデカン二酸などのC<sub>1-18</sub>アルカン二酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>アルカン二酸など）〕又はその酸無水物、不饱和ジカルボン酸〔ベンテン二酸、ヘキセン二

酸、オクテン二酸、デセン二酸、ウンデセン二酸、ドデセン二酸、テトラデセン二酸、ヘキサデセン二酸、オクタデセン二酸などのC<sub>1-18</sub>アルケン二酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>アルケン二酸など）〕又はその無水物などが例示できる。また、トリカルボン酸やテトラカルボン酸などの多価カルボン酸又はその酸無水物（一部縮合したものも含む）なども使用できる。また、前記脂肪族カルボン酸は、ヒドロキシル基、アルキル基（例えば、メチル基、エチル基などのC<sub>1-12</sub>アルキル基）、アシル基（例えば、アセチル基などのC<sub>1-12</sub>アシル基）、アルコキシ基（例えば、メトキシ基、エトキシ基などのC<sub>1-12</sub>アルコキシ基）、ハロゲン（塩素、臭素など）などの置換基を有してもよい。

【0024】脂環族カルボン酸としては、飽和又は不饱和脂環族モノ又はジカルボン酸などが使用できる。飽和脂環族カルボン酸には、シクロブタンカルボン酸、シクロペタンカルボン酸、シクロヘキサンカルボン酸、シクロヘプタンカルボン酸、シクロオクタンカルボン酸、シクロノナンカルボン酸、シクロデカンカルボン酸、シクロウンデカンカルボン酸、シクロドデカンカルボン酸などのC<sub>5-12</sub>シクロアルカンモノカルボン酸（好ましくはC<sub>5-12</sub>シクロアルカンモノカルボン酸など）、これらのシクロアルカンモノカルボン酸に対応するC<sub>5-12</sub>シクロアルカンジカルボン酸（好ましくはC<sub>5-12</sub>シクロアルカンジカルボン酸など）又はその酸無水物などが含まれる。不饱和脂環族カルボン酸には、シクロペントンカルボン酸、シクロヘキセンカルボン酸、シクロヘプテンカルボン酸、シクロオクテンカルボン酸などのC<sub>5-12</sub>シクロアルケンカルボン酸（好ましくはC<sub>5-12</sub>シクロアルケンカルボン酸など）、これらのシクロアルケンカルボン酸に対応するC<sub>5-12</sub>シクロアルケンジカルボン酸（好ましくはC<sub>5-12</sub>シクロアルケンジカルボン酸など）又はその酸無水物などが含まれる。前記モノ又はジカルボン酸に限らず、シクロアルカントリカルボン酸やシクロアルカンテトラカルボン酸、シクロアルケンカルボン酸やシクロアルケンジカルボン酸などの脂環族カルボン酸などを用いてもよい。

【0025】芳香族カルボン酸としては、芳香族モノ又はジカルボン酸などが使用できる。芳香族モノカルボン酸としては、安息香酸、ナフトエ酸（2-ナフトエ酸など）、ビフェニルカルボン酸、アントラセンカルボン酸などのC<sub>1-12</sub>アリールカルボン酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>アリールカルボン酸）、フェニル酔酸などのC<sub>1-12</sub>アラキルカルボン酸などが例示でき、芳香族ジカルボン酸としては、ベンゼンジカルボン酸、ビフェニルジカルボン酸、ナフタレンジカルボン酸（ナフタル酸など）、アントラセンジカルボン酸（1, 2-, 1, 5-, 2, 3-又は2, 6-アントラセンジカルボン酸など）などのC<sub>1-12</sub>アリールジカルボン酸（好ましくはC<sub>1-12</sub>アリールジカルボン酸）又はその無水物が例示できる。

また、芳香族トリカルボン酸又は芳香族テトラカルボン酸などの芳香族多価カルボン酸を用いてもよい。

【0026】脂環族カルボン酸や芳香族カルボン酸類は、窒素原子、酸素原子及びイオウ原子から選択されたヘテロ原子を有する複素環式カルボン酸類であってもよい。

【0027】カルボキシル基含有化合物は、ヒドロキシル基、アルキル基、アシル基、アルコキシ基、ハロゲン原子などの置換基を有してもよい。

【0028】本発明のポリアセタール樹脂組成物において、前記カルボキシル基含有化合物の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、有効量以上2重量部以下（例えば、0.0001～2重量部）、好ましくは0.0001～1.5重量部、さらに好ましくは0.01～1重量部程度である。特に有効量以上であって1重量部未満程度の微量であっても、ホルムアルデヒドの発生を大幅に抑制することができる。カルボキシル基含有化合物の割合が、2重量部を超えるとポリアセタール樹脂本来の性質が損なわれる虞がある。また、0.0001重量部未満ではホルムアルデヒドの発生を効果的に抑制できない。

【0029】前記脂肪族、脂環族、芳香族多価カルボン酸類は、ジカルボン酸モノエステル（例えば、マレイン酸モノエチル、フマル酸モノメチル、フマル酸モノエチルなど）、トリカルボン酸モノ又はジエステル、テトラカルボン酸モノ、ジ又はトリエステルなどとして、カルボキシル基を少なくとも1つ有する形態でも使用できる。

【0030】好ましいカルボン酸は、脂肪族モノ又はジカルボン酸〔（メタ）アクリル酸、エタクリル酸、クロトン酸などの不饱和脂肪族C<sub>3</sub>～モノカルボン酸；不饱和脂肪族C<sub>3</sub>～ジカルボン酸；コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリシン酸などの飽和脂肪族C<sub>3</sub>～ジカルボン酸〕、芳香族モノカルボン酸〔安息香酸又はその置換誘導体（例えば、o-、m-及びp-メトキシ安息香酸など）〕である。

【0031】前記脂肪族、脂環族、芳香族カルボン酸類は、一種又は二種以上組み合わせて使用できる。

【0032】また、本発明の他の態様において、ポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、重合性不饱和結合を有するカルボン酸類などを単量体単位として含む重合体とで構成してもよい。

【0033】重合性不饱和結合を有するカルボン酸には、前記例示の不饱和カルボン酸などが使用でき、 $\alpha$ - $\beta$ -エチレン性不饱和カルボン酸を用いるのが好ましく、特に、（メタ）アクリル酸、エタクリル酸などの重合性不饱和モノカルボン酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸などの重合性不饱和多価カルボン酸又はその酸無水物、及び多価カルボン酸（例えばジカルボン酸）のモノエステル（マレイン酸モノエチル、フマル酸モノメ

ル、フマル酸モノエチルなど）などが好適に使用される。このような不饱和カルボン酸は、単独で使用して亦モボリマーを構成してもよく、二種以上を組み合わせてコポリマーを構成してもよい。

【0034】前記重合体は、重合性不饱和カルボン酸（ $\alpha$ - $\beta$ -エチレン性不饱和カルボン酸）と共重合性单量体との共重合体であってもよい。共重合性单量体には、オレフィン（エチレン、プロピレン、ブテンなどの $\alpha$ -C<sub>3</sub>～オレフィン）、（メタ）アクリル酸エステル〔例えば、（メタ）アクリル酸メチル、（メタ）アクリル酸エチル、（メタ）アクリル酸ブチルなどのアルキルエステル（特に、C<sub>3</sub>～アルキルエステルなど）など〕、マレイン酸ジメチル、フマル酸ジメチルなどのジカルボン酸ジC<sub>3</sub>～アルキルエステルなどが含まれ、重合性不饱和カルボン酸と多元共重合体を構成してもよい。カルボキシル基を有する重合体には、ポリオレフィン（例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン、エチレン-プロピレン共重合体など）に重合性不饱和カルボン酸がグラフトした酸変性ポリオレフィンも含まれる。

【0035】好ましい共重合体としては、エチレン-（メタ）アクリル酸共重合体、プロピレン-（メタ）アクリル酸共重合体、エチレン-プロピレン-（メタ）アクリル酸共重合体などが例示できる。特にエチレン-（メタ）アクリル酸共重合体が好ましい。

【0036】このようなオレフィン- $\alpha$ - $\beta$ -エチレン性不饱和カルボン酸の共重合体は、例えば、ACLYN（アライド・シグナル社製）、ニュクレル（三井デュポンポリケミカル社製）などとして市販されている。

【0037】カルボキシル基含有共重合体において、重合性不饱和カルボン酸（ $\alpha$ - $\beta$ -エチレン性不饱和カルボン酸）単位の含有量（変性率）は、特に限定されないが、例えば、1～30重量%、好ましくは2～25重量%、さらに好ましくは3～20重量%程度の範囲から選択できる。

【0038】カルボキシル基含有重合体を用いる場合、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、重合体の割合は、有効量以上であって1重量部未満（例えば、0.0001～0.5重量部、好ましくは0.001～0.1重量部）、特に0.0001～0.05重量部（例えば0.001～0.05重量部）程度であってもホルムアルデヒド発生を有効に抑制できる。また、カルボキシル基含有重合体は、pKa 3.6以上の化合物と併用してもよい。

【0039】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、さらに、酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物及び安定剤などを含んでもよい。

【0040】酸化防止剤には、例えば、フェノール系（ヒンダードフェノール類など）、アミン系、リン系、イオウ系、ヒドロキノン系、キノリン系酸化防止剤などが含まれる。

【0041】フェノール系酸化防止剤には、ヒンダードフェノール類、例えば、2, 2'-メチレンビス(4-メチル-5-*t*-ブチルフェノール)、4, 4'-メチレンビス(2, 6-ジ-*t*-ブチルフェノール)、4, 4'-ブチリデンビス(3-メチル-6-*t*-ブチルフェノール)、2, 6-ジ-*t*-ブチル-p-クレゾール、1, 3, 5-トリメチル-2, 4, 6-トリス(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン、1, 6-ヘキサンジオールービス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]、ペンタエリスリトールテトラキス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]、トリエチレングリコールービス[3-(3-*t*-ブチル-5-メチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]、n-オクタデシル-3-(4', 5'-ジ-*t*-ブチルフェノール)プロピオネート、n-オクタデシル-3-(4'-ヒドロキシ-3', 5'-ジ-*t*-ブチルフェノール)プロピオネート、ステアリル-2-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェノール)プロピオネート、ジステアリル-3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシベンジルホスホネート、2-*t*-ブチル-6-(3-*t*-ブチル-5-メチル-2-ヒドロキシベンジル)-4-メチルフェニルアクリレート、N, N'-ヘキサメチレンビス(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシヒドロシンナマミド)、3, 9-ビス(2-[3-(3-*t*-ブチル-4-ヒドロキシ-5-メチルフェニル)プロピオニルオキシ]-1, 1-ジメチルエチル)-2, 4, 8, 10-テトラオキサスピロ[5, 5]ウンデカン、4, 4'-チオビス(3-メチル-6-*t*-ブチルフェノール)、1, 1, 3-トリス(2-メチル-4-ヒドロキシ-5-*t*-ブチルフェノール)ブタンなどが含まれる。

【0042】アミン系酸化防止剤には、ヒンダードアミン類、例えば、4-メトキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、4-ベンゾイルオキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、4-フェノキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、ビス-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)オキサレート、ビス-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)マロネート、ビス-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)アジペート、ビス-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)セバケート、ビス-(1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチル-4-ビペリジル)セバケート、ビス-(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)テレフタレート、1, 2-ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジルオキシ)エタン、フェニル-1-ナフチルアミン、フェニル-2-ナフチルアミン、N, N'-ジフェニル-1, 4-フェニレンジアミン、N-フェニル-

N'-シクロヘキシル-1, 4-フェニレンジアミンなどが含まれる。

【0043】リン系酸化防止剤には、例えば、トリイソデシルホスファイト、トリフェニルホスファイト、トリスノニルフェニルホスファイト、ジフェニルイソデシルホスファイト、フェニルジイソデシルホスファイト、2, 2-メチレンビス(4, 6-ジ-*t*-ブチルフェニル)オクチルホスファイト、4, 4'-ブチリデンビス(3-メチル-6-*t*-ブチルフェニル)ジトリデシルホスファイト、トリス(2, 4-ジ-*t*-ブチルフェニル)ホスファイト、トリス(2-*t*-ブチルフェニル)ホスファイト、トリス(2-アミルフェニル)ホスファイト、トリス(2-*t*-ブチルフェニル)ホスファイト、ビス(2-*t*-ブチルフェニル)フェニルホスファイト、トリス[2-(1, 1-ジメチルプロピル)-フェニル]ホスファイト、トリス[2, 4-(1, 1-ジメチルプロピル)-フェニル]ホスファイト、トリス(2-シクロヘキシルフェニル)ホスファイト、トリス(2-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)ホスファイトなどが含まれる。

【0044】ヒドロキノン系酸化防止剤には、例えば、2, 5-ジ-*t*-ブチルヒドロキノンなどが含まれ、キノリン系酸化防止剤には、例えば、6-エトキシ-2, 2, 4-トリメチル-1, 2-ジヒドロキノリンなどが含まれ、イオウ系酸化防止剤には、例えば、ジラウリルチオジプロピオネート、ジステアリルチオジプロピオネートなどが含まれる。

【0045】これらの酸化防止剤は一種又は二種以上併用することができる。

【0046】好ましい酸化防止剤には、フェノール系酸化防止剤(特に、ヒンダードフェノール類)などが含まれる。ヒンダードフェノール類の中でも、特に、例えば、1, 6-ヘキサンジオールービス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などのC<sub>2-11</sub>アルキレンジオールービス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]；例えば、トリエチレングリコールービス[3-(3-*t*-ブチル-5-メチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などのジ又はトリオキシC<sub>2-11</sub>アルキレンジオールービス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]；例えば、グリセリントリス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などのC<sub>2-11</sub>アルキレントリオールービス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]；例えば、ペンタエリスリトールテトラキス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などのC<sub>2-11</sub>アルキレンテトラオールテトラキス[3-(3, 5-ジ-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]。

キシフェニル) プロピオネート】などが好ましい。

【0047】これらの酸化防止剤は単独で又は二種以上使用できる。酸化防止剤の含有量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.01~5重量部、好ましくは0.05~2.5重量部、特に0.1~1重量部程度の範囲から選択できる。

【0048】アルカリ又はアルカリ土類金属化合物としては、脂肪族カルボン酸（例えば、酢酸、プロピオン酸、コハク酸、アジピン酸など）、芳香族カルボン酸（例えば、安息香酸、フタル酸、フェニル酢酸など）、一塩基、二塩基又は三塩基オキシカルボン酸（例えば、乳酸、マンデル酸、リンゴ酸、クエン酸など）などのC<sub>1</sub>~<sub>10</sub>カルボン酸のナトリウム、カルシウム、マグネシウム金属塩；CaO、MgOなどの金属水酸化物；Ca(OH)<sub>2</sub>、Mg(OH)<sub>2</sub>などの金属炭酸塩などが例示できる。

【0049】前記アルカリ又はアルカリ土類金属化合物は、単独又は二種以上を組合せて使用でき、その割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.01~10重量部、好ましくは0.001~5重量部（特に0.001~2重量部）程度の範囲から選択できる。

【0050】安定剤としては、特に加工安定剤や耐候（光）安定剤などが挙げられる。

【0051】加工安定剤としては、ポリアルキレングリコール、脂肪酸エステル、脂肪酸アミド及び脂肪酸金属塩などから選択された少なくとも一種が使用できる。

【0052】前記ポリアルキレングリコールには、アルキレングリコール（例えば、エチレングリコール、プロピレングリコール、テトラメチレングリコールなどのC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール（好ましくはC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール）など）の単独重合体、共重合体、及びそれからの誘導体などが含まれる。具体例としては、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレングリコールなどのポリC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール（好ましくはポリC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール）、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン共重合体（ランダム又はブロック共重合体など）、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレングリセリルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンモノブチルエーテルなどの共重合体類が挙げられる。好ましいポリアルキレングリコールは、オキシエチレン単位を有する重合体、例えば、ポリエチレングリコール、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン共重合体及びそれからの誘導体などである。また、前記ポリアルキレングリコールは、数平均分子量が1×10<sup>3</sup>~1×10<sup>6</sup>（例えば、1×10<sup>3</sup>~5×10<sup>6</sup>）、好ましくは2×10<sup>3</sup>~1×10<sup>5</sup>（例えば、2×10<sup>3</sup>~5×10<sup>4</sup>）程度である。

【0053】脂肪酸エステルとしては、その構造は特に制限されず、直鎖状又は分岐状脂肪酸エステルのいずれ

も使用でき、前記エステルを構成する脂肪酸は、飽和脂肪酸であってもよく、不飽和脂肪酸であってもよい。また、一部の水素原子がヒドロキシル基などの置換基で置換されたものも使用できる。脂肪酸エステルを構成する脂肪酸としては、前記例示の脂肪酸のうち、炭素数10以上の1価又は2価の脂肪酸、例えば、1価の飽和脂肪酸【カプリン酸、ラウリン酸、ミリストン酸、ペントデシル酸、パルミチン酸、ステアリン酸、アラキドン酸、ベヘン酸、モントン酸などのC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>飽和脂肪酸（好ましくはC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>飽和脂肪酸）など】、炭素数10以上の1価の不飽和脂肪酸【オレイン酸、リノール酸、リノレン酸、アラキドン酸、エルカ酸などのC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>不飽和脂肪酸（好ましくはC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>飽和脂肪酸）など】、炭素数10以上の2価の脂肪酸（二塩基性脂肪酸）【セバシン酸、ドデカン二酸、テトラデカン二酸、タブシア酸などの二価のC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>飽和脂肪酸（好ましくは二価のC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>飽和脂肪酸）、デセン二酸、ドデセン二酸などの二価のC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>不飽和脂肪酸（好ましくは二価のC<sub>12</sub>~<sub>18</sub>不飽和脂肪酸）など】が例示できる。これらの脂肪酸は一種又は二種以上組合せて使用できる。前記脂肪酸には、1つ又は複数のヒドロキシル基を分子内に有する脂肪酸も含まれる。

【0054】また、脂肪酸エステルを構成するアルコールは、その種類は特に制限されないが、多価アルコールが好ましい。前記多価アルコールとしては、炭素数が2~8程度、好ましくは2~6程度の多価アルコール又はその重合体、例えば、アルキレングリコール（例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、プロピレングリコールなどのC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール（好ましくはC<sub>2</sub>~<sub>4</sub>アルキレングリコール）など）などのジオール類、グリセリン、トリメチロールプロパン又はこれらの誘導体などのトリオール類、ペンタエリスリトール、ソルビタン又はこれらの誘導体などのテトラオール類、及びこれらの多価アルコール類の単独又は共重合体（例えば、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなどのポリオキシアルキレングリコールの単独又は共重合体、ポリグリセリンなど）などが例示できる。前記ポリアルキレングリコールの平均重合度は2以上（例えば、2~500）、好ましくは2~400（例えば、2~300）程度であり、平均重合度1.6以上（例えば、20~200程度）が好ましく、このようなポリアルキレングリコールは、炭素数1.2以上の脂肪酸とのエステルとして好適に使用される。好ましい多価アルコールは、平均重合度が2以上のポリアルキレングリコールである。これらの多価アルコールは一種又は二種以上組合せて使用できる。

【0055】脂肪酸エステルは、前記脂肪酸と前記アルコールとで構成され、モノエステル、ジエステル、トリエステルなど1又は複数のエステル結合を有していてもよい。脂肪酸エステルの例としては、エチレングリコ-

ルジステアリン酸エステル、グリセリンモノステアリン酸エステル、グリセリントリパルミチン酸エステル、ポリグリセリントリステアリン酸エステル、トリメチロールプロパンモノパルミチン酸エステル、 pentanetriisopropylmonoundecylate、ソルビタンモノステアリン酸エステル、ポリアルキレングリコール(ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなど)のモノラウレート、モノパルミテート、モノステアレート、ジラウレート、ジパルミテート、ジステアレート、ジベヘネート、ジモンタネート、ジオレート、ジリノレートなどが挙げられる。脂肪酸と多価アルコールから構成された脂肪酸エステルにおいて、多価アルコール由来の少なくとも1つの遊離のヒドロキシル基を有するもの、すなわちヒドロキシル基がエステル化されずにエステル中に残存しているものが特に好ましい。

【0056】脂肪酸アミドとしては、前記脂肪酸エステルの項で例示した1価又は2価の脂肪酸とアミン類(モノアミン、ジアミン、ポリアミン類など)との酸アミド(モノアミド、ビスアミドなど)が使用できる。モノアミドとしては、例えば、カプリン酸アミド、ラウリン酸アミド、ミリスチン酸アミド、パルミチン酸アミド、ステアリン酸アミド、アラキン酸アミド、ベヘン酸アミドなどの飽和脂肪酸の第1級酸アミド、オレイン酸アミドなどの不飽和脂肪酸の第1級酸アミド、ステアリルステアリン酸アミド、ステアリルオレイン酸アミドなどの飽和及び/又は不飽和脂肪酸とモノアミンとの第2級酸アミドなどが例示できる。好ましい脂肪酸アミドはビスアミドである。前記ビスアミドには、C<sub>12</sub>～C<sub>18</sub>アルキレンジアミン(特に、C<sub>12</sub>～C<sub>18</sub>アルキレンジアミン)と前記脂肪酸とのビスアミドなどが含まれ、その具体例としては、エチレンジアミンジステアリン酸アミド、ヘキサメチレンジアミンジステアリン酸アミド、エチレンジアミンジオレイン酸アミド、エチレンジアミンジエルカ酸アミドなどが挙げられ、さらにエチレンジアミン(ステアリン酸アミド)オレイン酸アミドなどのアルキレンジアミンのアミン部位に異なるアシル基が結合した構造を有するビスアミドなども使用できる。前記酸アミドにおいて、酸アミドを構成する脂肪酸は飽和脂肪酸であるのが好ましい。

【0057】脂肪酸金属塩としては、前記例示の炭素数10以上の脂肪酸と金属との塩が使用できる。前記金属は、1～4価(特に1～2価)の価数を有するものが好ましく、通常、アルカリ土類金属(Mg、Caなど)塩を使用するのが好ましい。脂肪酸金属塩の例としては、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、1,2-ヒドロキシステアリン酸カルシウムなどが挙げられる。

【0058】前記加工安定剤は、一種又は二種以上組合せて使用できる。

【0059】前記のような加工安定剤の割合は、ポリア

セタール樹脂100重量部に対して、0.01～1.0重量部、好ましくは0.03～5重量部(例えば、0.05～3重量部)程度、特に0.05～2重量部程度である。

【0060】耐候(光)安定剤としては、(a)ベンゾトリアゾール系化合物、(b)ベンゾフェノン系化合物、(c)芳香族ベンゾエート系化合物、(d)シアノアクリレート系化合物、(e)ショウ酸アニリド系化合物、(f)ヒンダードアミン系化合物などが例示できる。例えば、(a)ベンゾトリアゾール系化合物としては、2-(2'-ヒドロキシ-5'-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3',5'-ジ-*t*-ブチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(3,5-ジ-*t*-アミル-2-ヒドロキシフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3',5'-ジ-イソアミルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-[2-ヒドロキシ-3,5-ビス(α,α-ジメチルベンジル)フェニル]ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-4'-オクトキシフェニル)ベンゾトリアゾールなどのヒドロキシル基含有ベンゾトリアゾール類、(b)ベンゾフェノン系化合物としては、2,4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-メトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-オクトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-デシルオキシベンゾフェノン、2,2'-ジヒドロキシ-4-メトキシベンゾフェノン、2,2'-ジヒドロキシ-4,4'-ジメトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-メトキシ-5-スルホベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-オキシベンジルベンゾフェノンなどのヒドロキシル基含有ベンゾフェノン類、(c)芳香族ベンゾエート系化合物としては、*p*-*t*-ブチルフェニルサリシレート、*p*-オクチルフェニルサリシレートなどのアルキルフェニルサリシレート類、(d)シアノアクリレート系化合物としては、2-エチルヘキシル-2-シアノ-3,3-ジフェニルアクリレート、エチル-2-シアノ-3,3-ジフェニルアクリレートなどのシアノ基含有ジフェニルアクリレート類、(e)ショウ酸アニリド系化合物としては、N-(2-エチルフェニル)-N'-(2-エトキシ-5-*t*-ブチルフェニル)ショウ酸ジアミド、N-(2-エチルフェニル)-N'-(2-エトキシフェニル)ショウ酸ジアミドなどの空素原子上に置換されていてもよいフェニル基などを有するショウ酸ジアミド類、(f)ヒンダードアミン系化合物としては、立体障害性基を有するビペリジン誘導体(4-アセトキシ-2,2,6,6-テトラメチルビペリジン、4-ステアロイルオキシ-2,2,6,6-テトラメチルビペリジン、4-アクリロイルオキシ-2,2,6,6-テトラメチルビペリジン、4-メトキシ-2,2,6,6-テトラメチルビペリジン、4-ベンゾイルオキシ-2,2,6,6-テトラメチルビペリジ

ン、4-シクロヘキシルオキシー-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、4-フェノキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、4-ベンジルオキシー-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、4-(フェニルカルバモイルオキシ)-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)オギザレート、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)マロネート、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)アジベート、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)セバケート、ビス(1, 2, 2, 6, 6-ベンタメチル-4-ビペリジル)セバケート、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)テレフタレート、1, 2-ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジルオキシ)エタン、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)ヘキサメチレン-1, 6-ジカルバメート、ビス(1-メチル-2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)アジベート、トリス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ビペリジル)ベンゼン-1, 3, 5-トリカルボキシレートなどの2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン類)、又は高分子量のビペリジン誘導体重結合物(コハク酸ジメチル-1-(2-ヒドロキシエチル)-4-ヒドロキシ-2, 2, 6, 6-テトラメチルビペリジン重結合物など)などが例示できる。

【0061】上記のような耐候(光)安定剤は、単独で用いてもよいが、1種又は2種以上を組み合わせて使用するのが好ましく、(a)ベンゾトリアゾール系化合物、(b)ベンゾフェノン系化合物、(c)芳香族ベンゾエート化合物、(d)シアノアクリレート系化合物、及び/又は(e)シウ酸アニリド系化合物の耐候(光)安定剤と、(f)ヒンダードアミン系化合物との併用が好ましい。

【0062】耐候(光)安定剤を添加することにより、ホルムアルデヒド発生の抑制に加えて、ポリアセタール樹脂に耐候(光)性を付与することができ、熱安定性だけでなく、光などに対する安定性を向上させることができる。

【0063】耐候(光)安定剤の添加量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して0.01~5重量部(例えば、0.01~3重量部)、好ましくは0.01~2重量部、さらに好ましくは0.1~2重量部(例えば、0.1~1.5重量部)程度である。

【0064】前記酸化防止剤、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物及び安定剤は、それぞれ単独で用いてもよく、必要に応じて二種以上を組み合わせて使用してもよい。

【0065】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、さらに窒素含有化合物を含んでいてもよい。窒素含有化合物には、低分子化合物や高分子化合物(窒素含有樹脂)

が含まれる。窒素含有低分子化合物としては、例えば、モノエタノールアミン、ジエタノールアミンなどの脂肪族アミン、芳香族アミン類(o-トルイジン、p-トルイジン、p-フェニレンジアミンなどの芳香族第2級アミン又は第3級アミン)、アミド化合物(マロンアミド、イソフタル酸ジアミドなどの多価カルボン酸アミド、p-アミノベンズアミドなど)、尿素又はその誘導体(尿素、N-メチル尿素などのモノN-置換尿素、アルデヒドとの縮合体など)、ヒドラジン又はその誘導体(ヒドラジン、ヒドラゾン、多価カルボン酸ヒドラジドなどのヒドラジドなど)、アミジン誘導体[ポリアミノトリアジン類(グアナミン、アセトグアナミン、ベンゾグアナミンなどのグアナミン類又はそれらの誘導体、メラミン又はその誘導体)、グアニジン又はその誘導体(クレアチニン又はその誘導体など)]、ウラシル又はその誘導体(ウラシル、ウリジンなど)、シトシン又はその誘導体(シトシン、シチジンなど)などが例示できる。

【0066】また、窒素含有樹脂としては、例えば、ホルムアルデヒドとの反応により生成するアミノ樹脂(グアナミン樹脂、メラミン樹脂、グアニジン樹脂などの縮合樹脂、フェノールメラミン樹脂、ベンゾグアナミンメラミン樹脂、芳香族ポリアミンメラミン樹脂などの共縮合樹脂など)、芳香族アミン-ホルムアルデヒド樹脂(アニリン樹脂など)、ポリアミド樹脂(例えは、ナイロン3、ナイロン6、ナイロン66、ナイロン11、ナイロン12、ナイロンMXD6、ナイロン4-6、ナイロン6-10、ナイロン6-11、ナイロン6-12、ナイロン6-66-610などの単独又は共重合ポリアミド、メチロール基やアルコキシメチル基を有する置換ポリアミドなど)、ポリエステルアミド、ポリアミドイミド、ポリアクリルアミド、ポリアミノチオエーテルなどが例示できる。

【0067】好ましい窒素含有化合物には、尿素又はその誘導体、アミジン誘導体などが含まれる。

【0068】尿素誘導体は、少なくとも1つのアミノ基(特に少なくとも2つのアミノ基)を有していればよく、このような尿素誘導体には、モノN-置換尿素、尿素縮合体などが含まれる。モノN-置換尿素としては、例えは、モノN-アルキル置換尿素(例えは、N-メチル体、N-エチル体などのモノN-C<sub>1-12</sub>アルキル置換尿素)、アルキレンビス尿素(例えは、エチレン、プロピレン、ブチレン、ヘキサメチレンなどのC<sub>2-12</sub>アルキレン基のビス尿素など)、モノN-シクロアルキル置換尿素(例えは、N-シクロブチル体、N-シクロヘキシル体などのモノN-C<sub>7-11</sub>シクロアルキル置換尿素)、モノN-アリール置換尿素(例えは、フェニルなどのモノN-C<sub>6-12</sub>アリール置換尿素)などのモノN-炭化水素基置換尿素などが挙げられる。また、尿素縮合体としては、例えは、尿素と、ホルムアルデヒド、アセトアル

デヒド、イソブチルアルデヒドなどのアルデヒド類との環状又は非環状縮合体などが挙げられる。

【0069】これらの尿素縮合体としては、複数の尿素単位（又は尿素残基）を有する多量体（例えば、尿素の二量体（例えば、ビウレット、ビウレアなど））、尿素とイソブチルアルデヒドとの非環状縮合体（例えば、イソブチリデンジウレアなど）、尿素とアセトアルデヒドとの縮合体（例えば、2-オキソ-4-メチル-6-ウレトイドヘキサハイドロピリミジン（クロトリデンジウレア）など）、尿素とホルムアルデヒドとの非環状縮合体（例えば、ユリアホルム、ホルム空素など）、及び尿素樹脂（尿素-ホルムアルデヒド樹脂）などが例示できる。尿素とホルムアルデヒドとの非環状縮合体において、1又は複数の尿素単位が結合していくてもよく、n個のメチレン鎖を介して（n+1）個の尿素単位（nは1以上の整数）が結合していくてもよい。尿素誘導体は単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。また、尿素樹脂は、40～100℃（特に50～80℃）程度の温水に可溶であってもよく、不溶であってもよい。尿素樹脂は、少なくとも尿素、チオ尿素と、必要に応じて共縮合成分（フェノール化合物、メラミン、グアナミン類など）と、ホルムアルデヒドとの反応により得ることができ、ホルムアルデヒドとの初期縮合物であってもよい。また、メチロール基を有するメチロール尿素樹脂であってもよく、少なくとも一部のメチロール基が、アルコール類（例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノールなど）でエーテル化されたアルコキシメチル尿素樹脂であってもよい。尿素樹脂は水溶性尿素樹脂であってもよいが、水不溶性尿素樹脂であるのが好ましい。

【0070】好ましい尿素誘導体には、ウレイド誘導体（例えば、モノウレイド及びジウレイド、又はそれらの誘導体など）が含まれる。さらに、尿素誘導体には、非環状ウレイド又は環状ウレイドが含まれる。

【0071】非環状モノウレイドとしては、C<sub>2-6</sub>ジカルボン酸のウレイド酸〔例えば、シェウ酸のウレイド酸（オキサル酸）、マロン酸のウレイド酸（マロヌル酸）など〕又はこれらの誘導体（例えば、ウレイド酸の酸アミド）、あるいはウレイド基を有するカルボン酸〔例えば、ウレイドギ酸、ウレイド酢酸などのウレイド基含有C<sub>2-6</sub>モノカルボン酸、ウレイドコハク酸（カルバミルアスパラギン酸）などのカルバミド基含有C<sub>2-6</sub>ジカルボン酸〕、又はこれらのカルバミド基含有酸アミド（アロファン酸アニド、アロファン酸アミドなど）及びカルバミド基含有エステル（アロファン酸エステルなど）などが例示できる。非環状ジウレイドとしては、C<sub>2-6</sub>カルボン酸のジウレイド〔例えば、酢酸のジウレイド（アラントイン酸）など〕などが例示できる。

【0072】環状モノウレイドとしては、尿素とアセトアルデヒドとの環状縮合体（例えば、クロトリデンジウ

レアなど）、アラントイン、及びこれらの誘導体などが挙げられる。

【0073】また、モノウレイド又はジウレイド、特に環状ウレイド誘導体は金属塩、例えば、アルカリ金属塩（Li, Na, Kなどの周期表1A族金属塩）、アルカリ土類金属塩（Mg, Ca, Sr, Baなどの周期表2A族金属塩）、周期表1B族金属塩（Cu, Agなどの塩）、周期表2B族金属塩（Znなどとの塩）、周期表3B族金属塩（Al, Ga, Inなどとの塩）、周期表4B族金属塩（Sn, Pbなどとの塩）、周期表8族金属塩（Fe, Co, Ni, Pd, Ptなどとの塩）などの金属塩（1～4価程度の金属塩）を形成してもよい。

【0074】特に好ましい環状ウレイド誘導体には、アラントイン及びその誘導体が挙げられ、アラントイン誘導体については成書「DICTIONARY OF ORGANIC COMPOUND S Vol. 1, p60 (1965 EYRE & SPOTTISWOODE-PUBLISHERS LTD)」を参照できる。アラントイン誘導体としては、例えば、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基などの各種の置換基が置換した置換アラントイン誘導体（例えば、1-メチル体、3-メチル体、3-エチル体、5-メチル体、1, 3-ジメチル体、1, 6-ジメチル体、1, 8-ジメチル体、3, 8-ジメチル体、1, 3, 6-トリメチル体、1, 3, 8-トリメチル体などのモノ、ジまたはトリ-C<sub>1-6</sub>アルキル置換体、5-フェニル体などのアリール置換体など）、また、その金属塩〔アルカリ金属塩（周期表1A族金属塩）、アルカリ土類金属塩（周期表2A族金属塩）、周期表1B族金属との塩、周期表2B族金属との塩、周期表3B族金属との塩、周期表4B族金属との塩、周期表8族金属との塩など〕、アラントインとアルデヒド化合物との反応生成物〔例えば、アラントインホルムアルデヒド付加体又はそのアルコール変性体（アルコキシメチル体など）など〕、アラントインと窒素含有化合物（アミノ基又はイミノ基含有化合物など）との反応生成物〔例えば、2-ピロリドン-5-カルボン酸塩との化合物（塩、分子化合物（錯体）など）、アラントインとイミダゾール化合物との化合物（塩、分子化合物（錯体）など）〕、有機酸塩なども使用できる。アラントインの金属塩の具体例としては、アラントインジヒドロキシアルミニウム、アラントインクロロヒドロキシアルミニウムなどが例示でき、アミノ基又はイミノ基含有化合物との反応生成物としては、アラントインソジウム-d<sub>1</sub>ピロリドンカルボキシレートなどが例示できる。

【0075】アラントインと2-ピロリドン-5-カルボン酸塩との化合物については、特開昭51-36453号公報を参照でき、アラントインと塩基性アミノ酸との反応生成物については、特開昭52-102412号公報、特開昭52-25771号公報、特開昭52-25772号公報、特開昭52-31072号公報、特開

昭51-19771号公報などを参照できる。アラントインとイミダゾール化合物との化合物については、特開昭57-118569号公報などを参照できる。アラントイン及びその誘導体の立体構造は特に制限されず、d体、l体及びdl体のいずれであってもよい。これらのアラントイン及びその誘導体は単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

【0076】アミジン誘導体には、 $R-C(=NH)-NH_2$  ( $R$ は、水素原子、アルキル基、アシル基を示す。) で表わされる構成単位を含むアミジン及びその誘導体が含まれる。アミジン誘導体の構造は、非環状であってもよく、環状アミジンであってもよい。また、アミジン誘導体には、前記Rがアミノ基であるグアニジン類（グアニジン又はその誘導体）も含まれ、グアニジン類についても、その構造は、非環状であっても、環状であってもよい。非環状アミジンには、例えば、アミジン又はその誘導体などが含まれる。好ましいアミジン類は、グアニジン類であり、非環状グアニジンには、例えば、グリコシアミン、グアノリン、クレアチニン、又はそれらの誘導体などが含まれる。さらにアミジン誘導体には、アミノトリアジン類（例えば、3-アミノ-1, 2, 3-トリアジン、4-アミノ-1, 2, 3-トリアジン、3-アミノ-1-ベンゾ-1, 2, 3-トリアジンなどのアミノ-1, 2, 3-トリアジン類、3-アミノ-1, 2, 4-トリアジン、3-アミノ-1-ベンゾ-1, 2, 4-トリアジンなどの1, 2, 4-トリアジン類、2-アミノ-1, 3, 5-トリアジン、2, 4-ジアミノ-1, 3, 5-トリアジン、2, 4, 6-トリアミノ-1, 3, 5-トリアジン（メラミン）、メラム、メレム、シアヌル酸モノアミド又はシアヌル酸ジアミドなどのシアヌル酸アミド類など）も含まれる。

【0077】好ましいグアニジン類は、環状グアニジン類である。環状グアニジンは、 $-R^1-N-C(=NH)-N-R^2-$  ( $R^1$  及び  $R^2$  は、同一又は異なって、水素原子、アルキル基、又はアシル基を示す。) を環の構成単位として含んでいればよく、特に環のサイズには影響されないが、5員環又は6員環化合物が好ましい。前記式中、 $R^1$  及び  $R^2$  で表わされるアルキル基としては、 $C_{1-4}$  アルキル基、特にメチル基又はエチル基、アシル基としては、 $C_{1-4}$  アルキル基、特にホルミル基、アセチル基、又はプロピオニル基などが好ましく、水素原子が特に好ましい。

【0078】好ましい環状グアニジン類には、5員環窒素含有化合物として、グリコシアミジン、チオグリコシアミジン、クレアチニン、4-メチルグリコシアミジン、4, 4-グリコシアミジンなど）、オキサリルグアニジン又はその構造と類似の環状グアニジン（例えば、オキサリルグアニジン、2, 4-ジイミノパラバン酸、2, 4, 5-

トリイミノパラバン酸など）、ウラゾールの2つのオキソ基 (=O) のうち、少なくとも1つのオキソ基 (=O) をイミノ基 (=NH) で置換した化合物（例えば、イミノウラゾール、イミノチオウラゾール、グアナジンなど）などが例示できる。好ましい6員環窒素含有化合物には、例えば、イソシアヌル酸イミド又はその誘導体（例えば、イソアンメリド、イソアンメリン、又はこれらのN置換体など）、マロニルグアニジン、タルトロニルグアニジンなどの環状グアニジン又はその誘導体、メソキサリルグアニジンなどの環状グアニジン化合物などが例示できる。

【0079】前記グアニジン類の中では、グリコシアミジン又はその誘導体（例えば、クレアチニンなど）が特に好ましい。

【0080】トリアジン類としては、ポリアミノトリアジン類（メラミン又はその誘導体など）だけでなく、これらを含有する樹脂（メラミン樹脂などのアミノ樹脂、ポリアミド樹脂など）も使用できる。好ましい樹脂としては、アミノ樹脂（メラミン樹脂など）、ポリアミド樹脂などが挙げられ、アミノ樹脂、なかでも架橋アミノ樹脂が好ましい。さらには、メラミン樹脂（メラミン-ホルムアルデヒド樹脂）、特に架橋メラミン樹脂が好ましい。

【0081】前記アミジン誘導体においては、メラミン又はその誘導体、グアナミン又はその誘導体、及びクレアチニン又はその誘導体が特に好ましい。

【0082】前記尿素又は尿素誘導体、あるいはアミジン誘導体は、それ単独で用いてもよく、2種以上組み合わせて用いてもよい。

【0083】窒素含有化合物の割合は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して0.01~1.0重量部（例えば、0.01~5重量部）、好ましくは0.02~5重量部、さらに好ましくは0.02~2.5重量部程度であり、0.02~1.5重量部程度であってもホルムアルデヒドの生成を顕著に抑制できる。

【0084】また、本発明のポリアセタール樹脂組成物に、さらに着色剤を混合することも可能である。着色剤としては、各種染料または顔料が使用できる。染料はソルベント染料が好ましく、アゾ系染料、アントラキノン系染料、フタロシアニン系染料、又はナフトキノン系染料などが挙げられる。顔料については、無機顔料及び有機顔料のいずれも使用できる。無機顔料としては、チタン系顔料、亜鉛系顔料、カーボンブラック（ファーネスブラック、チャネルブラック、アセチレンブラック、ケッテンブラックなど）、鉄系顔料、モリブデン系顔料、カドミウム系顔料、鉛系顔料、コバルト系顔料、及びアルミニウム系顔料などが例示でき、有機顔料としては、アゾ系顔料、アンスラキノン系顔料、フタロシアニン系顔料、キナクリドン系顔料、ペリレン系顔料、ペリノン系顔料、イソインドリン系顔料、ジオキサジン系顔

料、又はスレン系顔料などが例示できる。上記のような着色剤は、単独で用いてもよく、また複数の着色剤を組み合わせて用いてもよい。カーボンブラック又はチタン白(酸化チタン)などの光遮蔽効果の高い着色剤を用いると、耐候(光)性を向上できる。

【0085】着色剤の含有量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0~5重量部(例えば、0.01~5重量部)、好ましくは0.1~4重量部、さらに好ましくは0.3~3重量部程度である。

【0086】本発明の樹脂組成物に、必要に応じて耐候(光)性に優れた樹脂、例えば、アクリル系樹脂(ポリメチルメタクリレートなどのC<sub>11</sub>~C<sub>18</sub>アルキル(メタ)アクリレートの単独又は共重合体)、アクリル系コアシエルポリマー、ポリカーボネート樹脂などを添加してもよい。また、表面改質剤を添加することにより、クラックなどの外観不良を抑制できる。

【0087】本発明のポリアセタール樹脂組成物には、必要に応じて各種添加剂、例えば、離型剤、核剤、帯電防止剤、難燃剤、界面活性剤、各種ポリマー、充填剤などを1種又は2種以上組み合わせて添加してもよい。

【0088】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、粉粒状混合物や溶融混合物であってもよく、ポリアセタール樹脂と、カルボキシル基含有化合物と、必要により他の添加剤とを慣用の方法で混合することにより調製できる。例えば、①各成分を混合して、一軸又は二軸の押出機により混練して押出してペレットを調製した後、成形する方法、②一旦組成の異なるペレット(マスター パッチ)を調製し、そのペレットを所定量混合(希釈)して成形に供し、所定の組成の成形品を得る方法、③ポリアセタール樹脂のペレットに抑制剤を散布などにより付着させた後、成形し、所定の組成の成形品を得る方法などが採用できる。また、成形品に用いられる組成物の調製において、基体であるポリアセタール樹脂の粉粒体(例えば、ポリアセタール樹脂の一部又は全部を粉碎した粉粒体)と他の成分(尿素誘導体など)を混合して溶融混練すると、添加物の分散を向上させるのに有利である。

【0089】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、その成型加工(特に溶融成型加工)工程において、ポリアセタール樹脂の酸化又は熱分解などによるホルムアルデヒドの生成を顕著に抑制でき、作業環境を改善できる。また、金型への分解物などの付着(モールドデボジット)、成形品からの分解物の浸出を顕著に抑制し、ヒートエージング性を大幅に改善でき、成形加工時の諸問題を改善できる。そのため、本発明の樹脂組成物は、慣用の成形方法、例えば、射出成形、押出成形、圧縮成形、ブロー成形、真空成形、発泡成形、回転成形、ガスインジェクションモールディングなどの方法で、種々の成形品を成形するのに有用である。

【0090】前記ポリアセタール樹脂組成物で構成され

た本発明のポリアセタール樹脂成形品は、特定のカルボキシル基含有化合物を含んでおり、ホルムアルデヒド発生量が極めて少ない。すなわち、酸化防止剤などの安定剤を含む従来の前記ポリアセタール樹脂で構成された成形品は、比較的多量のホルムアルデヒドを生成し、腐食や変色などの他、生活環境や作業環境を汚染する。例えば、一般に市販されているポリアセタール樹脂成形品からのホルムアルデヒド発生量は、乾式(恒温乾燥器閉気下)において、表面積1cm<sup>2</sup>当たり2~5μg程度であり、湿式(恒温湿潤器閉気下)において、表面積1cm<sup>2</sup>当たり3~6μg程度である。また、成形条件を制御しても、乾式(恒温乾燥器閉気下)において表面積1cm<sup>2</sup>当たり1.5μg以下、湿式(恒温湿潤器閉気下)において、表面積1cm<sup>2</sup>当たり2.5μg以下の成形品を得ることが困難である。

【0091】これに対して、本発明のポリアセタール樹脂成形品は、乾式において、ホルムアルデヒド発生量が成形品の表面積1cm<sup>2</sup>当たり2.0μg以下(0~1.5μg程度)、好ましくは0~1μg、さらに好ましくは0~0.8μg程度であり、通常、0.01~0.7μg程度である。また、湿式において、ホルムアルデヒド発生量が成形品の表面積1cm<sup>2</sup>当たり2.5μg以下(0~2μg程度)、好ましくは0~1.7μg、さらに好ましくは0~1.5μg程度であり、通常、0.01~1.5μg程度である。

【0092】本発明のポリアセタール樹脂成形品は、乾式及び湿式のいずれか一方において、前記ホルムアルデヒド発生量を有していればよく、通常、乾式及び湿式の双方において、前記ホルムアルデヒド発生量を有している。

【0093】なお、乾式でのホルムアルデヒド発生量は、次のようにして測定できる。

【0094】ポリアセタール樹脂成形品を、必要により切断して表面積を測定した後、その成形品の適当量(例えば、表面積10~50cm<sup>2</sup>となる程度)を密閉容器(容量20ml)に入れ、温度80℃で24時間放置する。その後、この密閉容器中に水を5ml注入し、この水溶液のホルマリン量をJIS K0102, 29(ホルムアルデヒドの項)に従って定量し、成形品の表面積当たりのホルムアルデヒド発生量(μg/cm<sup>2</sup>)を求める。

【0095】また、湿式でのホルムアルデヒド発生量は、次のようにして測定できる。

【0096】ポリアセタール樹脂成形品を、必要により切断して表面積を測定した後、その成形品の適当量(例えば、表面積10~100cm<sup>2</sup>となる程度)を、蒸留水50mlを含む密閉容器(容量1L)の蓋に吊下げて密閉し、恒温槽内に温度60℃で3時間放置する。その後、室温で1時間放置し、密閉容器中の水溶液のホルマリン量をJIS K0102, 29(ホルムアルデヒド

の項)に従って定量し、成形品の表面積当たりのホルムアルデヒド発生量( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )を求める。

【0097】本発明における前記ホルムアルデヒド発生量の数値規定は、ポリアセタール樹脂及び特定のカルボキシル基含有化合物を含む限り、添加剤(安定剤、離型剤など)を含有するポリアセタール樹脂組成物の成形品についてだけでなく、無機充填剤、他のポリマーを含有する組成物の成形品においても、その成形品の表面の大部(例えば、50~100%)がポリアセタール樹脂で構成された成形品(例えば、多色成形品や被覆成形品など)についても適用可能である。

【0098】本発明の成形品は、ホルムアルデヒドが弊害となるいざれの用途(例えば、自転車部品としてのノブ、レバーなど)にも使用可能であるが、自動車分野や電気・電子分野の機構部品(能動部品や受動部品など)、建材・配管分野、日用品(生活)・化粧品分野、及び医療分野(医療・治療分野)の部品・部材として好適に使用される。

【0099】より具体的には、自動車分野の機構部品としては、インナーハンドル、フェーエルトランクオープナー、シートベルトバックル、アシストラップ、各種スイッチ、ノブ、レバー、クリップなどの内装部品、メーターやコネクターなどの電気系統部品、オーディオ機器やカーナビゲーション機器などの車載電気・電子部品、ウインドウレギュレーターのキャリアーブレードに代表される金属と接触する部品、ドアロックアクチュエーター部品、ミラー部品、ワイヤーモーターシステム部品、燃料系統の部品などが例示できる。

【0100】電気・電子分野の機構部品としては、ポリアセタール樹脂成形品で構成され、かつ金属接点が多数存在する機器の部品又は部材[例えば、カセットテープレコーダなどのオーディオ機器、VTR(ビデオテープレコーダー)、8mmビデオ、ビデオカメラなどのビデオ機器、又はコピー機、ファクシミリ、ワードプロセサー、コンピューターなどのOA(オフィスオートメーション)機器、更にはモーター、発条などの駆動力で作動する玩具、電話機、コンピュータなどに付属するキーボードなど]などが例示できる。具体的には、シャーシ(基盤)、ギヤー、レバー、カム、ブーリー、軸受けなどが挙げられる。さらに、少なくとも一部がポリアセタール樹脂成形品で構成された光及び磁気メディア部品(例えば、金属薄膜型磁気テープカセット、磁気ディスクカートリッジ、光磁気ディスクカートリッジなど)、更に詳しくは、音楽用メタルテープカセット、デジタルオーディオテープカセット、8mmビデオテープカセット、フロッピーディスクカートリッジ、ミニディスクカートリッジなどにも適用可能である。光及び磁気メディア部品の具体例としては、テープカセット部品(テープカセットの本体、リール、ハブ、ガイド、ローラー、ストッパー、リッドなど)、ディスクカートリッジ部品

(ディスクカートリッジの本体(ケース)、シャッタ、クリンピングプレートなど)などが挙げられる。

【0101】さらに、本発明のポリアセタール樹脂成形品は、照明器具、建具、配管、コック、蛇口、トイレ周辺機器部品などの建材・配管部品、文具、リップクリーム・口紅容器、洗浄器、浄水器、スプレーノズル、スプレー容器、エアゾール容器、一般的な容器、注射針のホルダーなどの広範な生活関係部品・化粧関係部品・医用関係部品に好適に使用される。

【0102】  
【発明の効果】本発明のポリアセタール樹脂組成物は、特定のカルボキシル基含有化合物を含んでるので、ポリアセタール樹脂の熱安定性(特に成形加工時の溶融安定性)を大幅に改善できる。また、少量の添加でホルムアルデヒドの発生量を極めて低レベルに抑制でき、作業環境を大きく改善できる。さらには、過酷な条件下であってもホルムアルデヒドの生成を抑制でき、金型への分解物の付着(モールドデポジット)、成形品からの分解物の浸出や成形品の熱劣化を抑制でき、成形品の品質や成形性を向上できる。

【0103】  
【実施例】以下に、実施例に基づいて本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定されるものではない。

【0104】なお、実施例及び比較例において、溶融体、乾式および湿式での成形品からのホルムアルデヒドの発生量について、以下のようにして評価した。

【0105】  
【溶融体からのホルムアルデヒド発生量】  
5gのペレットを正確に秤量し、金属製容器中に200°Cで5分間保持した後、容器内の雰囲気を蒸留水中に吸収させる。この水溶液のホルムアルデヒド量をJIS K 0102, 29。(ホルムアルデヒドの項)に従って定量し、ペレットから発生するホルムアルデヒドガス量(ppm)を算出した。

【0106】  
【乾式での成形品からのホルムアルデヒド発生量】試験片(2mm×2mm×50mm)10個(総表面積約40cm<sup>2</sup>)の樹脂サンプルを密閉容器(容量20ml)に入れ、温度80°Cで24時間、恒温槽内で加熱した後、室温に空冷し、蒸留水5mlをシリジにて注入した。この水溶液のホルムアルデヒド量を、JIS K 0102, 29。(ホルムアルデヒドの項)に従って定量し、表面積当たりのホルムアルデヒドガス発生量( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )を算出した。

【0107】  
【湿式での成形品からのホルムアルデヒド発生量】平板状成形品(120mm×120mm×2mm)から4辺を切除して得た試験片(100mm×40mm×2mm; 総表面積8.56cm<sup>2</sup>)を、蒸留水50mlを含むポリエチレン製瓶(容量1L)の蓋に吊下げて密閉し、恒温槽内に温度60°Cで3時間放置した後、室温で1時間静置する。ポリエチレン製瓶中の水溶液のホルマリン量をJISK01

02, 29. (ホルムアルデヒドの項) に従つて定量し、表面積当たりのホルムアルデヒド発生量 ( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ ) を算出した。

【0108】実施例1～20及び比較例1～4

ポリアセタール樹脂100重量部に、カルボキシル基含有化合物、酸化防止剤、金属化合物、安定剤及び窒素含有化合物を表1に示す割合で混合した後、二軸押出機により溶融混合し、ペレット状の組成物を調製した。このペレットを用いて、溶融体からのホルムアルデヒド発生量を評価した。さらに、射出成形機により、試験片を成形し、この試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定した。結果を表1及び表2に示す。

【0109】なお、比較のため、カルボキシル基含有化合物を添加しない例及びpKaが3.6未満のフタル酸をカルボキシル基含有化合物として用いた例について、上記と同様にして評価した。

【0110】実施例および比較例で使用したポリアセタール樹脂、カルボキシル基含有化合物、酸化防止剤、金属化合物、安定剤、窒素含有化合物は以下の通りである。

【0111】1. ポリアセタール樹脂

(a) : ポリアセタール樹脂コポリマー

ボリプラスチックス(株) 製、「ジュラコン」

2. カルボキシル基含有化合物

(b-1) : エチレンーアクリル酸共重合体

アクリル酸変性率: 5重量%

アライド・シグナル(株) 製、「ACLYN #540」

(b-2) : エチレンーメタクリル酸共重合体

メタクリル酸変性率: 5重量%

三井・デュポンポリケミカル(株) 製、「ニュクレルAN4214C」

(b-3) : エチレンーメタクリル酸共重合体

メタクリル酸変性率: 9重量%

三井・デュポンポリケミカル(株) 製、「ニュクレルNO908C」

(b-4) : エチレンーメタクリル酸共重合体

メタクリル酸変性率: 12重量%

三井・デュポンポリケミカル(株) 製、「ニュクレルAN1207C」

(b-5) : エチレンーメタクリル酸共重合体

メタクリル酸変性率: 15重量%

三井・デュポンポリケミカル(株) 製、「ニュクレルAN1525」

(b-6) : アジピン酸 ( $\text{pKa} = 4.26$ )

(b-7) : 安息香酸 ( $\text{pKa} = 4.00$ )

(b-8) : ステアリン酸 ( $\text{pKa} > 4$ )

(b-9) : 1,2-ヒドロキシステアリン酸 ( $\text{pKa} > 4$ )

10

(b-10) : シクロヘキサンカルボン酸 ( $\text{pKa} = 4.70$ )

(b-11) : フタル酸 ( $\text{pKa} = 2.75$ )

3. 酸化防止剤

(c-1) : ペンタエリスリトールテトラキス[3-(3,5-ジ- $\alpha$ -ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]

(c-2) : トリエチレングリコールビス[3-(3- $\alpha$ -ブチル-5-メチル-4-ヒドロキシフェニル)ブロピオネート]

4. 金属化合物

(d) : 酸化マグネシウム

5. 安定剤

(e-1) : グリセリンモノステアレート

(e-2) : ポリエチレングリコールモノステアリン酸エステル

日本油脂(株) 製、「ノニオンS-40」

(f-1) : 2-[2-ヒドロキシ-3,5-ビス

( $\alpha, \alpha$ -ジメチルベンジル)フェニル]ペンゾトリアゾール

(f-2) : ビス[2,2,6,6-テトラメチル-4-ビペリジル]セバケート

6. 窒素含有化合物

(g-1) : メラミン

(g-2) : メラミン-ホルムアルデヒド樹脂

メラミン1モルに対してホルムアルデヒド1.2モルを用い、水溶液中、pH 8、温度70°Cで反応させ、反応系を自潤せることなく、水溶性初期縮合体のメラミン-ホルムアルデヒド樹脂を生成させた。次いで、攪拌しながら反応系をpH 6.5に調整し、攪拌を継続し、メラミン-ホルムアルデヒド樹脂を析出させ、乾燥により粗製メラミン-ホルムアルデヒド樹脂の粉粒体を得た。この粉粒体を60°Cの温水で30分間洗浄し、濾過した後、残渣をアセトンで洗浄し、乾燥することにより白色粉末の精製メラミン-ホルムアルデヒド樹脂を得た。

【0112】

(g-3) : アラントイン

川研ファインケミカル(株) 製

(g-4) : アラントインジヒドロキシアルミニウム

川研ファインケミカル(株) 製、「ALDA」

(g-5) : ピウレア

(g-6) : ホルム室素 2モル粉、三井化学(株) 製

(g-7) : ベンゾグアナミン

(g-8) : 2,4,8,10-テトラオキサスピロ

(5,5)ウンデカン-3,9-ビス(2-エチルグアナミン)

(g-9) : クレアチニン

【0113】

【表1】

表1

	実施例												
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
ポリイセタノン樹脂 (重量部)	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100
加水キレート含有化合物 (重量部)	b-1 0.02	b-2 0.02	b-3 0.02	b-4 0.02	b-5 0.02	b-6 0.1	b-7 0.05	b-8 0.1	b-9 0.1	b-10 0.1	b-2 0.02	b-2 0.02	b-5 0.02
酸化防止剤 (重量部)	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-2 0.3
金属化合物 (重量部)	-	-	-	-	-	-	-	d 0.01	d 0.01	d 0.01	d 0.01	d 0.01	-
安定剤 (重量部)	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	-	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3
f-1	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
f-2	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
窒素含有化合物 (重量部)	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	g-1 0.1	g-2 0.3	g-3 0.3
ホルムアルデヒド発生量 溶融体(ppm)	75	80	45	40	17	35	52	31	33	48	39	35	8
ホルムアルデヒド発生量 乾式( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1.1	1.0	0.1
ホルムアルデヒド発生量 湿式( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	0.3

【0114】

【表2】

表2

	実施例							比較例			
	14	15	16	17	18	19	20	1	2	3	4
ポリイセタノン樹脂 (重量部)	a 100	a 100	a 100	a 100	a 100						
加水キレート含有化合物 (重量部)	b-5 0.02	-	b-11 0.1	-	-						
酸化防止剤 (重量部)	c-2 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-1 0.3	c-2 0.3						
金属化合物 (重量部)	-	d 0.01	d 0.01	d 0.01	d 0.01	d 0.01	d 0.01	-	-	d 0.01	d 0.01
安定剤 (重量部)	e-1 0.3	e-2 0.3	e-2 0.3	e-2 0.3	e-2 0.3	e-2 0.3	e-2 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-1 0.3	e-2 0.3
f-1	-	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	-	-	-	0.4
f-2	-	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	-	-	-	0.3
窒素含有化合物 (重量部)	g-4 0.3	g-1 0.1	g-5 0.1	g-6 0.1	g-7 0.1	g-8 0.1	g-9 0.1	-	-	-	g-1 0.1
ホルムアルデヒド発生量 溶融体(ppm)	7	41	29	21	43	41	51	135	531	142	87
ホルムアルデヒド発生量 乾式( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )	0.1	1.2	0.4	0.3	1.2	1.2	1.5	4.9	>5	>5	2.7
ホルムアルデヒド発生量 湿式( $\mu\text{g}/\text{cm}^2$ )	0.3	1.4	0.6	0.4	1.4	1.3	1.3	>5	>5	>5	3.0

【0115】表より明らかなように、比較例に比べて、実施例の樹脂組成物は、ホルムアルデヒドの発生量が極

めて小さいため、作業環境を大きく改善できるとともに、成形品の品質及び成形性を向上できる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 7 識別記号 F 1 テーマード (参考)  
//(C 08 L 59/00  
33:05)

無題

1/7/1

DIALOG(R)File 350:Derwent WPIX  
(c) 2006 Thomson Derwent. All rts. reserv.

014915469

WPI Acc No: 2002-736176/200280

Polyacetal-type resin composition used as automotive parts is composed of polyacetal-type resin and condensate of phenol, basic nitrogen-containing compound and aldehyde

Patent Assignee: POLYPLASTICS KK (POPL )

Number of Countries: 001 Number of Patents: 001

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
JP 2002212384	A	20020731	JP 20018069	A	20010116	200280 B

Priority Applications (No Type Date): JP 20018069 A 20010116

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan Pg	Main IPC	Filing Notes
JP 2002212384	A	17	C08L-059/00	

Abstract (Basic): JP 2002212384 A

NOVELTY - Polyacetal-type resin composition is composed of:

- (A) polyacetal-type resin; and
- (B) condensate of:
  - (a) phenols;
  - (b) basic N-containing compounds; and
  - (c) aldehydes.

USE - The molding is suited for use as automotive parts and electrical and electronic components.

ADVANTAGE - The amount of formaldehyde emitted from the moldings is restrained.

pp; 17 DwgNo 0/0

Derwent Class: A21; A23; A85; A95

International Patent Class (Main): C08L-059/00

International Patent Class (Additional): C08J-005/00; C08L-061/14